

# แสงสยามสาร

# SLRI Newsletter

Synchrotron Light Research Institute

ISBN 1543-1416

ปีที่ 14 ฉบับที่ 2: มีนาคม - เมษายน 2555



จากฮีเลียมเหลวหยดแรก...

สู่ความก้าวหน้าทางวิทยาศาสตร์

งานวิจัยสารกึ่งตัวนำซิงค์ออกไซด์ (ZnO)

โดยใช้ประโยชน์จากแสงซินโครตรอน



# สาร จากกองบรรณาธิการ

“แสงสยามสาร” ฉบับประจำเดือนมีนาคม – เมษายน 2555 เริงรำรับลมร้อนกับ “ประเพณีสงกรานต์วันขึ้นปีใหม่ของไทย” พบกับเรื่องเด่นในฉบับ เริ่มด้วยผลงานวิจัย การศึกษาสเปกตรัมการดูดกลืนรังสีเอกซ์ของอนุภาคแม่เหล็กนาโนเหล็กพลาตินัมสำหรับการบันทึกความจุสูง และงานวิจัยสารกึ่งตัวนำซิงค์ ออกไซด์ (ZnO) ของผู้ให้บริการแสงซินโครตรอน นำไปสู่การสร้างความเข้าใจ พัฒนางานความรู้ใหม่สู่สังคม

บอกเล่าความก้าวหน้าทางวิทยาศาสตร์ แสงเป็นคลื่นหรืออนุภาค? คำตอบและมรดกตกทอดจากอัลเบิร์ต ไอน์สไตน์ นักวิทยาศาสตร์รางวัลโนเบล ในดวงใจของหลายคนผู้สร้างทฤษฎีโฟโต อิเล็กทริก อันเลื่องลือ

จากอีเลียมเหลวหยดแรก.....สู่ความก้าวหน้าทางวิทยาศาสตร์ พัฒนาการของระบบผลิตอีเลียมเหลวจากอดีตถึงปัจจุบัน ทีมวิศวกร สช. ได้ทำการออกแบบ พัฒนา และติดตั้งเพื่อผลิตอีเลียมเหลวให้กับแม่เหล็กตัวนำยวดยิ่งในการผลิตรังสีเอกซ์พลังงานสูงจากเครื่องกำเนิดแสงสยาม และกิจกรรมข่าวสารที่น่าสนใจอีกมากมาย ติดตามอ่านได้ในฉบับ

## แสงสยามสาร SLRI Newsletter

- ที่ปรึกษา : ดร.นวลวรรณ สงวนศักดิ์
- บรรณาธิการ : ดร.ประพงษ์ คล้ายสุบรรณ
- กองบรรณาธิการ :  
ดร.วราภรณ์ ดันทนุช น.ส.ศศิพันธุ์ ไตรทาน  
ดร.กาญจนา ธรรมนุ น.ส.จันทร์รัตน์ บุญมาก
- ออกแบบ : นายเทวฤทธิ์ พันธุ์เพียร
- จัดทำโดย :  
ส่วนงานประชาสัมพันธ์  
สถาบันวิจัยแสงซินโครตรอน (องค์การมหาชน)  
อาคารสิรินธรวิทยโชทัย  
111 ถ.มหาวิทยาลัย ต.สุรนารี อ.เมือง  
จ.นครราชสีมา 30000  
โทรศัพท์ 0-4421-7040 ต่อ 1251-2  
โทรสาร 0-4421-7047  
Website : [www.slri.or.th](http://www.slri.or.th)  
E-mail : [prslri@slri.or.th](mailto:prslri@slri.or.th)

## Research Focus

# การศึกษาสเปกตรัมการดูดกลืนรังสีเอกซ์ ของอนุภาคแม่เหล็กนาโนเหล็กพลาตินัม สำหรับการบันทึกความจุสูง

นายคมกริช โชคพระสมบัติ<sup>1</sup> ศศ.ดร. ชิตณรงค์ ศิริสถิตย์กุล<sup>1</sup> พศ.ดร. พิมพกา ฮาร์ดิง<sup>1</sup>  
น.ส. สุจิตรา จันดารักษ์<sup>2</sup> และ พศ.ดร. รัตติกง ยัมนิรัญ<sup>3</sup>

<sup>1</sup>สำนักวิชาวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยวลัยลักษณ์

<sup>2</sup>สาขาวิศวกรรมเซรามิก มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี

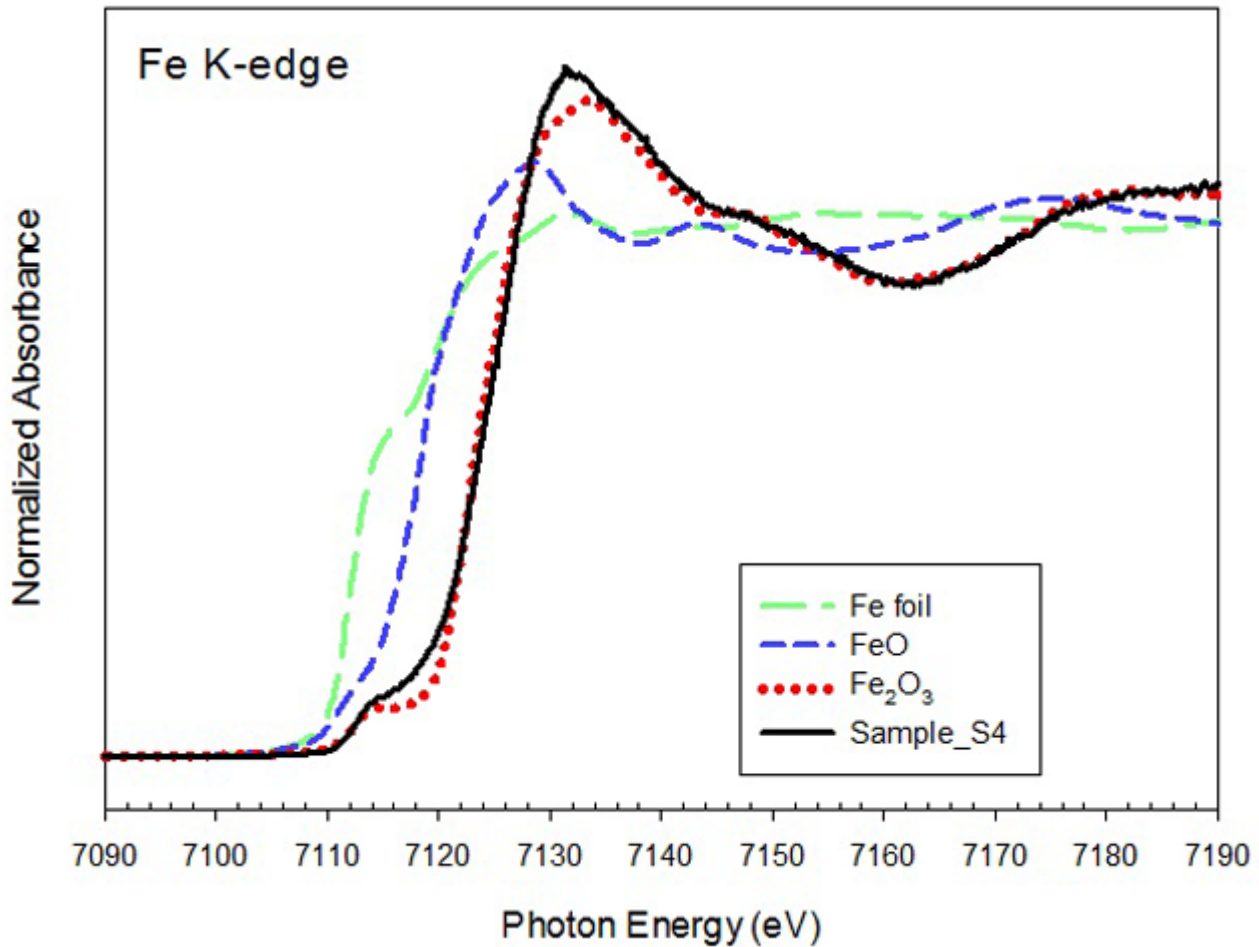
<sup>3</sup>สาขาวิชาฟิสิกส์ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี

การบันทึกข้อมูลโดยใช้ฮาร์ดดิสก์ไดรฟ์ ยังคงมีมูลค่าเชิงพาณิชย์มหาศาล เนื่องจากราคาต่อหน่วยความจำยังคงต่ำกว่าสื่อบันทึกข้อมูลแบบอื่นๆ การวิจัยเพื่อพัฒนาให้ฮาร์ดดิสก์มีความจุสูงขึ้นถึงระดับ 10 เทระบิตต่อตารางนิ้ว อาศัยการเก็บข้อมูลแต่ละบิตลงในอนุภาคแม่เหล็กนาโนที่มีการจัดเรียงกันเป็นรูปแบบที่แน่นอนหรือเรียกว่า แพทเทิร์นมีเดีย (Patterned media) วิธีการผลิตแพทเทิร์นมีเดีย มีสองแนวทาง คือ วิธีลิโธกราฟี (Lithography) และ วิธีจัดเรียงตัวเอง (Self-assembly) เทคโนโลยีที่น่าจะเป็นไปได้ที่สุดในการผลิตฮาร์ดดิสก์ความจุสูงเชิงพาณิชย์ คือ การผสมผสานวิธีทั้งสองเพื่อสร้างแผ่นแม่พิมพ์แล้วทำการกดพิมพ์ระดับนาโน (Nano-imprinting) เพื่อผลิตแผ่นอื่นๆ จำนวนมากได้อย่างรวดเร็วโดยมีต้นทุนไม่สูงมากนัก

สำหรับฮาร์ดดิสก์ความจุสูงเช่นนี้ การบันทึกข้อมูลไม่สามารถใช้สื่อแม่เหล็กแบบดั้งเดิมได้ เนื่องจากสารแม่เหล็กทั่วไปจะสูญเสียสภาพแม่เหล็กเฟอร์โร (Ferromagnetism) เมื่อมีขนาดลดลงในระดับลิบนาโนเมตร และอยู่ในสภาพแม่เหล็กซูเปอร์พารา (Superparamagnetism) ซึ่งแมกนีไทเซชัน (Magnetization) จะเปลี่ยนทิศแบบสุ่มภายใต้อิทธิพลของ

พลังงานความร้อน อนุภาคเหล็กพลาตินัม (FePt) ขนาดต่ำกว่าลิบนาโนเมตร จึงมีความพิเศษ ในแง่ที่สามารถคงสภาพแม่เหล็กเฟอร์โร ที่มีแมกนีไทเซชันคงค้างไว้ในทิศที่กำหนดแม้ปราศจากสนามแม่เหล็กภายนอก ซึ่งเป็นสมบัติที่จำเป็นในการบันทึกข้อมูล การสังเคราะห์อนุภาคนาโน FePt นิยมใช้ปฏิกิริยาเคมีระหว่าง  $\text{Fe}(\text{CO})_5$  และ  $\text{Pt}(\text{acac})_2$  ในตัวทำละลายเช่น Benzyl ether โดยใช้ 1,2 hexadecandiol เป็นตัวรีดิวซ์ และ Oleic acid / Oleylamine เป็นสารเคลือบผิว อะตอมเหล็กและพลาตินัมที่ได้จากการสังเคราะห์มีโครงสร้างแบบ Face Centered Cubic (FCC) ที่ยังคงแสดงสมบัติแม่เหล็กซูเปอร์พารา ต้องผ่านการให้ความร้อนจึงเกิดการเปลี่ยนเฟสเป็น Face Centered Tetragonal (FCT) พร้อมทั้งเกิดสมบัติแม่เหล็กเฟอร์โร ปัญหาที่ยังคงต้องการการค้นคว้าและพัฒนา คือ  $\text{Fe}(\text{CO})_5$  มีความเป็นพิษสูง และมีจุดเดือดต่ำ ทำให้ควบคุมอัตราส่วนอะตอมเหล็กต่อพลาตินัมได้ยาก

คณะผู้วิจัยได้สังเคราะห์อนุภาคนาโน FePt โดยใช้วิธี Modified Polyol Process ที่มี  $\text{Fe}(\text{acac})_3$  และ  $\text{Pt}(\text{acac})_2$  เป็นสารตั้งต้น ซึ่งกระบวนการนี้เป็นมิตรกับสิ่งแวดล้อมมากกว่าการใช้  $\text{Fe}(\text{CO})_5$  และทำการศึกษาโครงสร้างระดับอะตอมของ



ภาพแสดงสเปกตรัม XANES ของอนุภาคแม่เหล็กนาโน เปรียบเทียบกับเหล็กและเหล็กออกไซด์

อนุภาคเหล่านี้ ด้วยเทคนิคดูดกลืนรังสีเอกซ์ (X-ray absorption spectroscopy หรือ XAS) จากเครื่องกำเนิดแสงซินโครตรอน ของสถาบันวิจัยแสงซินโครตรอน (องค์การมหาชน) ผลการวิเคราะห์นำไปสู่ข้อมูลซึ่งสนับสนุนสมมติฐานที่ว่า กระบวนการเกิดอนุภาคจาก Modified Polyol Process มีขั้นตอนแตกต่างไปจากกรณีใช้  $\text{Fe}(\text{CO})_5$  เป็นสารตั้งต้น คือ มีการเกิดอนุภาคที่มีอัตรา

ส่วนพลาทินัมสูงขึ้นก่อน ส่วนอะตอมเหล็กหรือเหล็กออกไซด์เกิดขึ้นอยู่ที่ผิวของอนุภาค จากนั้นจึงแพร่เข้าสู่อนุภาคกลายเป็นอนุภาคเหล็กพลาทินัมในภายหลัง อนุภาคที่ได้จากการสังเคราะห์จึงอาจอยู่ในสภาวะเฟสผสมของเหล็กพลาทินัมและเหล็กออกไซด์

ดังนั้นการศึกษาสเปกตรัม XAS โดยใช้แสงซินโครตรอนทำให้เข้าใจกลไกการเกิดอนุภาคและองค์ประกอบของอนุภาคในระยะ

ต่างๆ ซึ่งจะนำไปสู่การควบคุมอัตราส่วนของเหล็กและพลาทินัมจากกระบวนการสังเคราะห์ และการให้ความร้อน เพื่อให้ได้สมบัติที่เหมาะสมกับการใช้บันทึกข้อมูล และผลงานวิจัยนี้จะเป็นรากฐานการวิจัยผลิตสื่อแม่เหล็กความจุสูงในประเทศไทย ซึ่งเป็นฐานการผลิตฮาร์ดดิสก์ที่ใหญ่ที่สุดในโลก

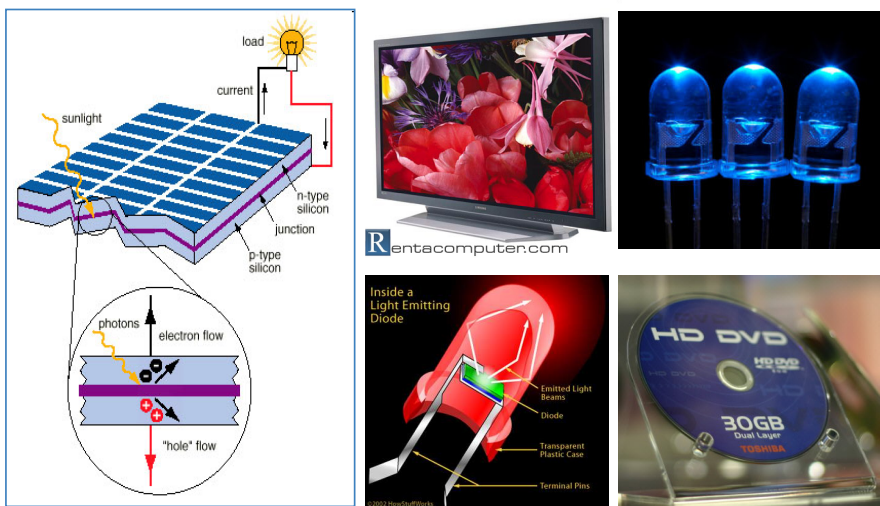
#### เอกสารอ้างอิง

Chokprasombat , K., Sirisathitkul , C., Harding, P., Chandarak ,S. and Yimnirun ,R. 2012. Synchrotron X-Ray Absorption Spectroscopy Study of Self-Assembled Nanoparticles Synthesized from  $\text{Fe}(\text{acac})_3$  and  $\text{Pt}(\text{acac})_2$ . Journal of Nanomaterials, Article ID 758429, doi:10.1155/2012/758429.

# งานวิจัยสารกึ่งตัวนำ ซิงค์ออกไซด์ (ZnO) โดยใช้ประโยชน์จากแสงซินโครตรอน

ดร. สัทธินาก ทนุทองแก้ว

มหาวิทยาลัยอุบลราชธานี



รูปที่ 1 แสดงตัวอย่างอุปกรณ์อิเล็กทรอนิกส์ที่นำคุณสมบัติของสารกึ่งตัวนำซิงค์ออกไซด์มาประยุกต์ใช้เมื่ออุณหภูมิต่ำ

ZnO (Zinc oxide, ซิงค์ออกไซด์) เป็นวัสดุชนิดหนึ่งที่มีความสนใจมากเป็นพิเศษในวงการวิจัยวัสดุสารกึ่งตัวนำ เนื่องจากซิงค์ออกไซด์มีคุณสมบัติพิเศษ เช่น ช่องว่างแถบพลังงาน (Band gap) ที่กว้างถึง 3.27 อิเล็กตรอนโวลต์ และพลังงานยึดเหนี่ยวเอ็กซิตอน (Exciton binding energy) 60 อิเล็กตรอนโวลต์ คุณสมบัติดังกล่าวทำให้ซิงค์ออกไซด์เป็นสารกึ่งตัวนำที่เหมาะสมสำหรับนำมาใช้ในการผลิตอุปกรณ์อิเล็กทรอนิกส์ และอุปกรณ์โฟโตนิกส์ในย่านแสงสีน้ำเงินหรือช่วงความยาวคลื่นสั้น แต่อย่างไรก็ตามการนำซิงค์ออกไซด์มาใช้

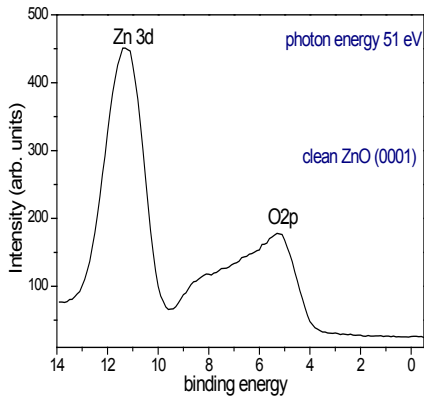
ประโยชน์จริงยังมีข้อจำกัด ทั้งนี้เนื่องจากความยากในการสังเคราะห์ซิงค์ออกไซด์ที่มีสารเจือปนที่ทำให้ซิงค์ออกไซด์เป็นสารกึ่งตัวนำชนิดพี (p-type) จึงไม่สามารถผลิตอุปกรณ์สารกึ่งตัวนำที่ต้องอาศัยหลักการทำงานผ่านรอยต่อชนิดพีและเอ็น (p-n junction) ได้

นักวิทยาศาสตร์ของห้องปฏิบัติการชั้นนำหลายแห่ง ได้ทุ่มเทความพยายามที่จะค้นคว้าหาวิธีที่จะสังเคราะห์ซิงค์ออกไซด์ชนิดพีให้มีประสิทธิภาพที่สามารถนำมาใช้งานได้จริง โดยทั่วไปสารกึ่งตัวนำซิงค์ออกไซด์ที่สังเคราะห์ได้ จะเป็นชนิดเอ็น (n-type) ซึ่งมีผลจากงานวิจัยเบื้องต้นทำให้ตั้งสมมติฐานว่า

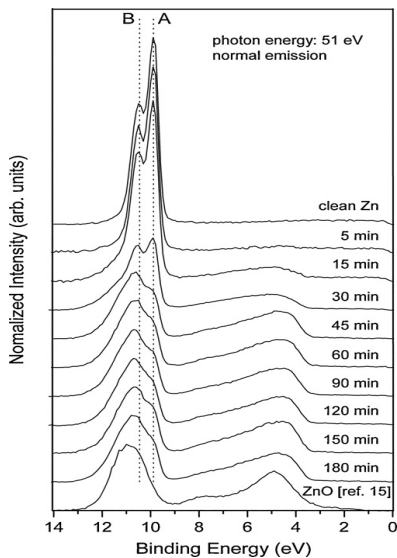
มีการเกิดจุดบกพร่องขึ้นระหว่างกระบวนการปลูกหรือสังเคราะห์ซิงค์ออกไซด์ เพราะขนาดอะตอมของซิงค์มีขนาดเล็กมากเมื่อเปรียบเทียบกับขนาดอะตอมของออกซิเจน ทำให้การรวมตัวเป็นซิงค์ออกไซด์มีลักษณะโครงสร้างไม่สมบูรณ์ แต่อย่างไรก็ตามการศึกษาและค้นคว้าเกิดขึ้นอย่างต่อเนื่อง นักวิทยาศาสตร์เริ่มที่จะสามารถสังเคราะห์สารกึ่งตัวนำซิงค์ออกไซด์ชนิดพีได้ แต่ยังต้องปรับปรุงคุณภาพต่อไปเพื่อที่จะได้สารกึ่งตัวนำซิงค์ออกไซด์ที่มีคุณภาพและเหมาะสมสำหรับการนำไปประยุกต์ใช้งานทั้งด้านอุตสาหกรรม

แม้ว่าปัจจุบันนี้การพัฒนาซิงค์ออกไซด์จะมุ่งเน้นไปในการเตรียมฟิล์มบาง วิธีการปลูก การเจือ รวมไปถึงการลดระดับโครงสร้างไปสู่ระดับหน่วยที่เล็กที่สุดหรือเรียกว่า ระดับนาโนเมตร แต่จุดเริ่มต้นของการเกิดออกซิเดชันของซิงค์ หรือกล่าวอีกอย่างว่าปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นระหว่างอะตอมของออกซิเจนกับอะตอมของโลหะสังกะสีกลายไปสู่การรวมตัวเป็นสนิมของสังกะสี หรือซิงค์ออกไซด์นั้น เป็นกลไกพื้นฐานที่น่าสนใจและสำคัญเป็นอย่างยิ่ง ดังนั้นจุดประสงค์ของงานวิจัยในครั้งนี้ เพื่อศึกษาจุดเริ่มต้นการเกิดออกซิเดชันของซิงค์จนเกิดการรวมตัวเป็นซิงค์ออกไซด์ โดยใช้ประโยชน์

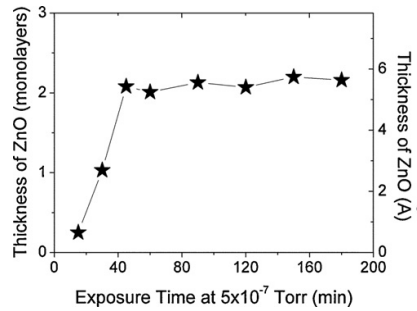




รูปที่2 สเปกตรัมของฟลักซ์ออกไซด์ในระนาบ (0001) ที่ทำการวัดแบบโฟโตอิมิชชันพลังงานโฟตอน 51 อิเล็กตรอนโวลต์



รูปที่3 แสดงสเปกตรัมของซิงค์ที่อยู่ในระบบบรรยากาศของออกซิเจนที่ความดัน  $5 \times 10^{-7}$  มิลลิบาร์ ในระยะเวลาที่แตกต่างจากกราฟพบว่าออกซิเจนมีผลทำให้พลังงานยึดเหนี่ยวที่อยู่ในช่วงของ Zn 3d เปลี่ยนแปลงไปและเลื่อนไปในทิศทางที่พลังงานสูงกว่า และจะปรากฏบริเวณของแถบวาเลนซ์ซึ่งประกอบด้วย O 2p และ Zn 4s เกิดขึ้นในช่วงระดับพลังงานยึดเหนี่ยว 3-9 อิเล็กตรอนโวลต์ ซึ่งแสดงให้เห็นว่ามีการเกิดพันธะระหว่างอะตอมของออกซิเจนกับซิงค์เกิดเป็นฟิล์มบางซิงค์ออกไซด์บริเวณผิวของโลหะซิงค์ ซึ่งการเกิดออกไซด์ชั้นของซิงค์จะเกิดขึ้นภายในระยะเวลา 5-30 นาที



รูปที่4 ผลการคำนวณความหนาเฉลี่ยของ ZnO ที่เป็นฟังก์ชันของเวลาปล่อยแก๊สออกซิเจนเข้าสู่ระบบสุญญากาศ ณ ที่อุณหภูมิห้อง จากความดัน  $1 \times 10^{-10}$  มิลลิบาร์ จนถึงค่าความดัน  $5 \times 10^{-7}$  มิลลิบาร์ จะสังเกตเห็นว่าการเกิดฟิล์มบางซิงค์ออกไซด์บริเวณผิวซิงค์มีค่าความหนาสูงสุดประมาณ 0.5 นาโนเมตร

ของแสงซินโครตรอน ซึ่งทำการวัดและวิเคราะห์ผลด้วยเทคนิคโฟโตอิมิชชัน โดยที่เทคนิคนี้มีประโยชน์อย่างยิ่งต่อการศึกษาส่วนประกอบบริเวณผิวหน้าของสารตัวอย่าง เช่นการเกิดออกไซด์ชั้นหรือการเกิดสิมของโลหะต่างๆ ที่เกี่ยวข้องกับปัญหาการกัดกร่อนที่เกิดขึ้นกับโลหะหลายชนิด เทคนิคโฟโตอิมิชชันโดยใช้แสงซินโครตรอนสามารถใช้ตรวจสอบความสะอาดของผิวของแผ่นโลหะสังกะสีที่ผ่านกระบวนการล้างด้วยสารเคมีและทำการสเปกโตรสโกปีด้วยไอออนของอาร์กอนให้สะอาดในระดับแทบจะไม่มีอะตอมของสารปนเปื้อนใดๆ สารตัวอย่างโลหะสังกะสีดังกล่าวถูกเตรียมขึ้นในภาวะสุญญากาศระดับสูงมาก(Ultra-high vacuum) ที่ระดับความดันประมาณ  $2 \times 10^{-10}$  มิลลิบาร์ จากนั้นทำการปล่อยแก๊สออกซิเจนเข้าไปในระบบสุญญากาศจนมีค่าความดัน  $5 \times 10^{-7}$  มิลลิบาร์ และปล่อยทิ้งไว้ให้อยู่ในระบบบรรยากาศของออกซิเจนเป็นระยะเวลาที่แตกต่างกัน เทคนิคโฟโตอิมิชชันถูกใช้เป็นเครื่องมือในการติดตามการปฏิกิริยาเคมีของอะตอมของออกซิเจนกับอะตอมของสังกะสีบริเวณผิวของโลหะ

สังกะสี ณ อุณหภูมิห้อง พบว่าเมื่ออะตอมของออกซิเจนสัมผัสกับผิวของโลหะสังกะสีทำให้เกิดปฏิกิริยาเคมี หรือเกิดออกไซด์ชั้นบริเวณผิวโลหะสังกะสี เกิดการรวมตัวเป็นซิงค์ออกไซด์ที่บริเวณผิวโลหะการเกิดพันธะระหว่างอะตอมออกซิเจนกับซิงค์สามารถทำการวัดแบบเทคนิคโฟโตอิมิชชัน สิ่งที่สังเกตได้จากข้อมูลการวัดเทคนิคโฟโตอิมิชชัน คือ ปริมาณของพันธะที่เกิดขึ้นระหว่างอิเล็กตรอนของอะตอมของสังกะสีในชั้นระดับพลังงาน 4s กับอิเล็กตรอนของออกซิเจนในชั้นระดับพลังงาน 2p ของอะตอม ปริมาณของพันธะทางเคมีระหว่างธาตุทั้งสองเป็นตัวบ่งบอกปริมาณของการเกิดปฏิกิริยาเคมีที่ทำให้เกิดซิงค์ออกไซด์ และได้ค้นพบว่าเวลาที่ผิวที่สะอาดของสังกะสีสัมผัสกับแก๊สออกซิเจนที่อุณหภูมิห้องนั้น ความหนาของซิงค์ออกไซด์จะเพิ่มขึ้นตามเวลา และปฏิกิริยาเคมีจะสิ้นสุดเมื่อผิวของโลหะสังกะสีถูกครอบคลุมด้วยซิงค์ออกไซด์ประมาณ 2 ชั้นอะตอม

ผลเบื้องต้นของงานวิจัย ยังได้พบว่าปฏิกิริยาเกิดขึ้นโดยใช้เวลาหลังจากที่อะตอมของออกซิเจนสัมผัสกับผิวของโลหะสังกะสี ข้อมูลที่ได้ดังกล่าวนำไปสู่การวิจัยอย่างเป็นระบบในการสังเคราะห์แผ่นฟิล์มบางของซิงค์ออกไซด์ชนิดพี รวมทั้งงานวิจัยเกี่ยวกับการกัดกร่อนโลหะต่อไป ■

#### เอกสารอ้างอิง

Suttinart Noothongkaew., Ratchadaporn Supruangnet., Worawat Meevasana., Hideki Nakajima., Sukit Limpitjumnong., Prayoon Songsirittitgul. 2009. In situ monitoring of ZnO formation by photoemission spectroscopy. Applied Surface Science. 256 : 980-983.

# แสงเป็นคลื่นหรืออนุภาค?

## คำตอบและมรดกตกทอดจากไอน์สไตน์

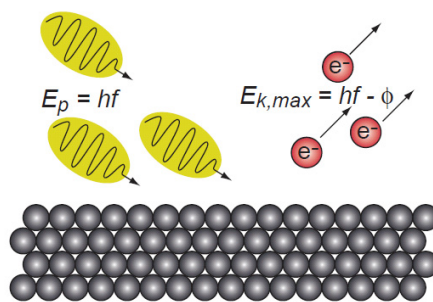
ดร. วรวัฒน์ มีวาสนา สาขาวิชาฟิสิกส์ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี

ถ้าพูดถึงไอน์สไตน์หลายๆ คนอาจจะนึกถึงสมการ  $E = mc^2$  จากทฤษฎีสัมพัทธภาพที่เป็นผลงานชิ้นเอกของท่าน และเป็นสมการฟิสิกส์ที่น่าจะได้ยินผ่านหูกันมากที่สุดด้วย อย่างไรก็ตาม ไอน์สไตน์ไม่ได้รับรางวัลโนเบลจากทฤษฎีสัมพัทธภาพนี้ แต่ได้รางวัลโนเบลจาก ทฤษฎีโฟโตอิเล็กทริก ซึ่งทั้งสองทฤษฎีนี้ ท่านได้คิดขึ้นในปี ค.ศ. 1905

ในเวลานั้นทฤษฎีโฟโตอิเล็กทริกได้ให้แนวคิดใหม่เกี่ยวกับสมบัติของแสงว่า “นอกจากแสงจะมีลักษณะเป็นเหมือนคลื่นได้แล้ว แสงยังมีลักษณะเป็นเหมือนอนุภาคได้อีกด้วย” เป็นแนวคิดของไอน์สไตน์ที่อาจจะขัดกับความรู้สึกของเราอยู่มาก แต่ก็เป็แนวคิดใหม่ ณ ขณะนั้น ซึ่งเป็นส่วนหนึ่งของหลักพื้นฐานในการพัฒนาความรู้วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีใหม่ ให้ก้าวไกลมาได้ถึงทุกวันนี้ และยังเป็นความรู้ที่แฝงอยู่ในอุปกรณ์ต่างๆ รอบตัวเรา เช่น หลอดไฟฟ้า LED เซลล์พลังงานแสงอาทิตย์ เซ็นเซอร์แสง เครื่องมือวิเคราะห์ทางอุตสาหกรรม หรือ เครื่องมือวิจัยขั้นสูงอย่างเทคนิคโฟโตมิชชัน เป็นต้น ความรู้และการประยุกต์ใช้เหล่านี้ ก็เปรียบเหมือนเป็นมรดกตกทอดที่ได้รับจากไอน์สไตน์

เมื่อมองย้อนไปในอดีต แสงเป็นสิ่งที่เรารู้จักและพบเห็นอยู่ทุกวัน ถ้าเรามองเห็นสิ่งต่าง ๆ รอบตัว ก็แปลว่าเราเห็นแสงแล้ว เนื่องจากเรารู้จักแสงมานาน จึงมีการศึกษาในเชิงฟิสิกส์เกี่ยวกับแสงอยู่มาเนิ่นนาน มนุษย์เรารู้จักการสร้างอุปกรณ์ที่ใช้ควบคุมแสงมาช้านาน เช่น การใช้กระจกสะท้อนแสงเพื่อคุณภาพของตัวเอง การใช้เลนส์เพื่อ

รวมหรือกระจายแสง ซึ่งอาจนำมาประยุกต์ใช้เป็นกล้องส่องทางไกล เป็นต้น ต่อมาช่วงปลายศตวรรษที่ 17 มีการทดลองจากสองนักวิทยาศาสตร์อย่างเฟรส์เนล (Augustin-Jean Fresnel) และยัง (Thomas Young) ที่ทำให้



รูปแสดง การเกิดปรากฏการณ์โฟโตอิเล็กทริกของไอน์สไตน์

เราเข้าใจเกี่ยวกับแสงได้ดีมากขึ้น พวกเขาพิสูจน์ว่าแสงมีสมบัติเหมือนกับคลื่น ตัวอย่างปรากฏการณ์ของคลื่นที่เรารู้จักกันดีเช่น คลื่นบนผิวน้ำที่แผ่เป็นวงเวลายอนก่อนหินลงน้ำ ถ้าโยนหินสองก้อนพร้อมกัน คลื่นสองวงที่เกิดขึ้นก็สามารถแทรกสอดกันได้ โดยมีทั้งส่วนที่เสริมและหักล้างกัน หรือถ้าคลื่นน้ำตามยาวเคลื่อนที่ผ่านช่องของกำแพงที่ขวางอยู่ คลื่นส่วนที่ผ่านไปได้ก็จะมีเลี้ยวเบนออก แสงก็สามารถเกิดปรากฏการณ์เลี้ยวเบนและแทรกสอดนี้ได้เช่นเดียวกับคลื่นบนผิวน้ำ นอกจากนี้สิ่งที่ตอกย้ำลงไปอีกว่า แสงเป็นคลื่น มาจากทฤษฎีแม่เหล็กไฟฟ้าของแมกซ์เวลล์ (James

Maxwell) ที่เริ่มคิดขึ้นในช่วงกลางศตวรรษที่ 19 ซึ่งเป็นทฤษฎีที่สำคัญมากในทางฟิสิกส์ โดยเป็นการรวมความรู้ทางแม่เหล็กและไฟฟ้าเข้าด้วยกัน แมกซ์เวลล์ยังค้นพบอีกอย่างหนึ่งว่า คลื่นแม่เหล็กไฟฟ้ามีความเร็วเท่ากันกับความเร็วของแสงพอดี (ประมาณ 3 แสนกิโลเมตรต่อวินาที) ฉะนั้น แสงที่เรามองเห็นจึงถูกสรุปให้เป็นคลื่นแม่เหล็กไฟฟ้าชนิดหนึ่งจากการทดลองที่ทำงานและเห็นผลได้ชัดเจนของเฟร็นเนลและยัง บวกกับทฤษฎีแม่เหล็กไฟฟ้าที่ประสบความสำเร็จสูงของแมกซ์เวลล์ ความคิดที่ว่าแสงเป็นคลื่นจึงถูกฝังรากลึกและถูกยอมรับโดยคนส่วนใหญ่

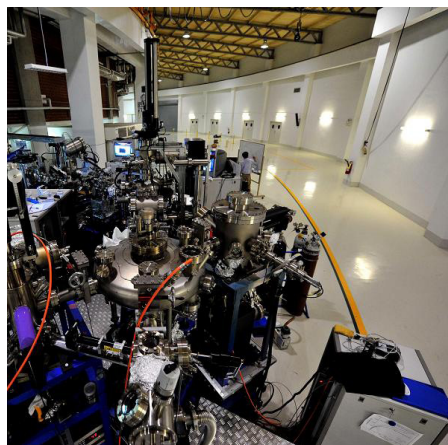
อย่างไรก็ตาม ต่อมาก็เริ่มมีคำถามใหม่ๆ เกิดขึ้น ซึ่งความรู้เดิมที่ว่า แสงเป็นคลื่น ไม่สามารถเข้ามาตอบคำถามเหล่านั้นได้ คำถามหนึ่งมาจากการทดลองโฟโตอิเล็กทริกของเฮิร์ตซ์ (Heinrich Hertz) เฮิร์ตซ์ได้ทดลองเอาแสงที่มีความถี่ค่าเดียว ที่อยู่ในช่วงยูวีมาฉายลงบนโลหะชนิดต่างๆ ในตอนแรกถ้าความถี่สูงพอ ก็จะสังเกตเห็นอิเล็กตรอนหลุดออกมาจากแผ่นโลหะได้ ถ้าปรับความเข้มแสงให้สูงขึ้น อิเล็กตรอนก็จะหลุดออกมามากขึ้น ตามที่เห็นได้จากกระแสไฟฟ้าที่เพิ่มขึ้น ซึ่งตรงนี้ก็ยังไม่มียะไรน่าแปลก โดยเราอาจจะมองว่าแสงสามารถถ่ายเทพลังงานให้กับอิเล็กตรอน ถ้าอิเล็กตรอนมีพลังงานมากพอก็จะหลุดออกมาได้ ฉะนั้น ถ้าความเข้มแสงมาก การถ่ายเทพลังงานก็จะได้มาก และอิเล็กตรอนก็จะหลุดออกมาตาม ความแปลกเกิดขึ้นเมื่อเฮิร์ตซ์ได้ปรับความถี่ของแสงให้มีค่าน้อยลง จนมาถึงค่าหนึ่งปรากฏว่า ไม่มีอิเล็กตรอนหลุดออกมาเลย ถึงแม้จะเพิ่มความเข้มแสงให้สูงขึ้นเท่าไรก็ตาม อิเล็กตรอนก็ไม่หลุดออกมา ทั้งๆ ที่การเพิ่มความเข้มแสงก็เหมือนการเพิ่มพลังงานเข้าไป แต่เผลอเมื่อเพิ่มพลังงานให้สูงมากๆ ก็ยังกลับไม่มีอิเล็กตรอนหลุดออกมาจากโลหะ ข้อสงสัยที่เกิดขึ้นนี้ไม่มีใครให้คำตอบได้ จนกระทั่งปี ค.ศ. 1905 ที่ไอน์สไตน์อธิบายปรากฏการณ์นี้ด้วยทฤษฎีโฟโตอิเล็กทริก



ใจความสำคัญของทฤษฎีโฟโตอิเล็กทริก นั้นอยู่ที่แนวคิดที่ว่า แสงอาจประพฤติตัว เหมือนกับก้อนอนุภาคได้ที่มีชื่อเรียกว่า อนุภาคโฟตอน โดยโฟตอนแต่ละตัวจะมี พลังงานแปรผันตามความถี่ของแสง (หรือ เท่ากับค่าคงที่  $h$  คูณกับความถี่ของแสง) แนวคิดนี้ช่วยไขข้อสงสัยจากการทดลองของ เฮิร์ตซ์ได้ สิ่งที่น่าสนใจต่อไปคือ จริง อยู่ที่แสงนั้นสามารถถ่ายทอดพลังงานให้กับ อิเล็กตรอนได้ แต่การถ่ายทอดพลังงานให้กับ อิเล็กตรอนหนึ่งตัว ไม่ได้มาจากแสงทั้งหมด แต่ได้จากอนุภาคโฟตอนที่ละตัวเท่านั้น เป็น แบบหนึ่งโฟตอนต่อหนึ่งอิเล็กตรอน เพราะ ฉะนั้นการที่อิเล็กตรอนหนึ่งตัวจะหลุดออกมาได้นั้นจึงไม่ขึ้นอยู่กับความเข้มแสงรวม (หรือ พลังงานรวม) แต่ขึ้นอยู่กับพลังงานของ อนุภาคโฟตอนที่มาชน ว่ามีค่าสูงพอที่จะ เอาชนะพลังงานยึดเหนี่ยวของอิเล็กตรอนตัว นั้นได้หรือไม่ ดังนั้นผลการทดลองของเฮิร์ตซ์ จึงได้ผลที่ขึ้นอยู่กับความถี่ของแสงที่ใช้ด้วย นอกจากคำอธิบายที่ฟังดูมีเหตุผลนี้ ยังมีข้อ ช่วยเสริมทฤษฎีนี้ตรงที่ ค่าคงที่  $h$  (พลังงาน โฟตอนเท่ากับค่าคงที่  $h$  คูณกับความถี่) ที่ ไอน์สไตน์ใช้อธิบายยังมีค่าเท่ากับค่าคงที่ ของพลังค์ซึ่งเป็นผู้ให้กำเนิดทฤษฎีควอนตัม อีกด้วย เป็นความลงตัวที่เหมาะสมพอดี อย่างไรก็ตามในช่วงแรกนั้น ก็ยังมีผู้ต่อต้าน แนวคิดนี้อยู่มาก เพราะขัดกับความรู้เดิมที่ แสงเป็นคลื่นได้เท่านั้น แต่สุดท้ายหลังจากมี การทดลองมายืนยัน นักวิทยาศาสตร์ต่างๆ ก็ เริ่มเห็นพ้องด้วยมากขึ้น จนกระทั่งในปี ค.ศ. 1921 ไอน์สไตน์ก็ได้รับรางวัลโนเบลจากทฤษฎี นี้ เป็นเวลา 16 ปีให้หลังจากการค้นพบของ ท่าน (หมายเหตุ ทฤษฎีโฟโตอิเล็กทริกของ ไอน์สไตน์ที่ว่าแสงเปรียบเหมือนอนุภาค ไม่ได้ทำให้ความรู้เดิมที่ว่าแสงเปรียบเหมือนคลื่น ผิดแต่อย่างใด หากแต่แสงมีได้ทั้งสองบทบาท ที่เราต้องเลือกใช้ให้เหมาะสม)

แนวคิดที่ว่าแสงสามารถเปรียบได้ เหมือนอนุภาคนั้น ได้เปิดประตูใหม่ให้กับวงการ วิทยาศาสตร์ ถึงแม้ไอน์สไตน์ไม่ได้นำมาใช้

ศึกษาต่อโดยตรง แต่ความรู้ที่ได้ก็เป็นหลักพื้น ฐาน เพื่อใช้ศึกษาในอีกหลายๆ หัวข้อที่ยังไม่ เคยมีมาก่อน ตัวอย่างเช่น การศึกษาฟิลิกส์ ควอนตัม การพัฒนาวัสดุอิเล็กทรอนิกส์ และการสร้างเครื่องมือวิเคราะห์ขั้นสูงแบบใหม่ๆ เป็นต้น หนึ่งในอุปกรณ์ที่มีประโยชน์และเริ่ม ใช้กันมากขึ้นคือ เซลล์แสงอาทิตย์ ซึ่งเปลี่ยน พลังงานแสงอาทิตย์ให้เป็นพลังงานไฟฟ้า หนึ่งใน หลักการของการพัฒนาประสิทธิภาพของ วัสดุสำหรับเซลล์แสงอาทิตย์คือ การเลือกวัสดุ ที่มีแถบพลังงานให้เหมาะสมกับชนิดของแสง หรือเหมาะสมกับพลังงานของโฟตอนที่มา กระตุ้นอิเล็กตรอนในวัสดุนั้นเอง อีกตัวอย่าง คือหลอดไฟ LED ที่ใช้ในไฟฉายความสว่าง



รูปแสดง สกาน์ทดลองเทคนิค XPS ณ สถาบันวิจัยแสงซินโครตรอน (องค์การมหาชน)

สูง หรือตามป้ายโฆษณาขนาดใหญ่ ซึ่งจะ ปลดปล่อยโฟตอนหรือแสงออกมา แต่สำหรับการ ใช้ประโยชน์ได้จริงเราต้องสามารถควบคุมสี ซึ่งเปลี่ยนตามความถี่ของแสงได้ นั่นก็คือพลัง งานของโฟตอนแต่ละตัวนั่นเอง ดังนั้นวัสดุที่ ถูกเลือกใช้ จะต้องเป็นวัสดุที่มีแถบพลังงาน สอดคล้องกับพลังงานของโฟตอน หรือสีที่เรา ต้องการ เป็นต้น

นอกจากอุปกรณ์ต่างๆ ที่ใกล้ตัวที่ กล่าวไปแล้ว ความรู้ที่ได้จากไอน์สไตน์ยัง นำไปใช้พัฒนาเป็นเครื่องมือวิเคราะห์ขั้นสูง โดยตรงที่มีชื่อว่า เทคนิคสเปกโตรสโกปีโฟ โตอิเล็กทริก หรือในเชิงเคมีอาจจะรู้จักในชื่อ

ย่อว่า XPS (X-ray Photoelectron Spec- troscopy) ซึ่งในประเทศไทยมีเครื่องมือชนิด ติดตั้งอยู่ที่สถาบันวิจัยแสงซินโครตรอน (องค์การมหาชน) จังหวัดนครราชสีมา เป็นต้น โดยการนำแสงซินโครตรอนย่านรังสีเอกซ์ไป ใช้ในเทคนิค XPS เพื่อวิเคราะห์พื้นผิวของ ตัวอย่าง ในด้านคุณสมบัติทางกายภาพ ทาง ฟิลิกส์ และทางเคมี ซึ่งสามารถให้ข้อมูลของ ธาตุที่เป็นองค์ประกอบในสารตัวอย่าง ทั้งใน เชิงคุณภาพและเชิงปริมาณ สามารถทราบ ถึงสถานะออกซิเดชันของธาตุนั้น ๆ ได้ และ ยังสามารถใช้ศึกษาโครงสร้างอิเล็กทรอนิกส์ ของสาร เช่น ค่าพลังงาน ลักษณะการหมุน และทิศทาง ของอิเล็กตรอน ในตัวอย่างนั้น เป็นต้น เครื่องมือชนิดนี้จึงมีประโยชน์ในงาน วิจัยด้านวัสดุศาสตร์ (Material Sciences) และวิทยาการด้านพื้นผิว (Surface Science) เช่น การศึกษาการผุกร่อนของโลหะ การ พัฒนาสารเร่งปฏิกิริยา (Catalyst) ชนิดต่าง ๆ และการวิเคราะห์ธาตุที่เป็นองค์ประกอบ ในสารที่ได้สังเคราะห์ขึ้นมาใหม่ นอกจากนี้ ยังสามารถใช้ประโยชน์ในการวิเคราะห์ ตัวอย่างทางอุตสาหกรรม เช่น การวิเคราะห์ ตรวจสอบธาตุปนเปื้อนในสารตัวอย่าง การวิเคราะห์ข้อบกพร่องของผลิตภัณฑ์ใน อุตสาหกรรมไมโครอิเล็กทรอนิกส์ และงาน ทางด้านโพลิเมอร์ เป็นต้น

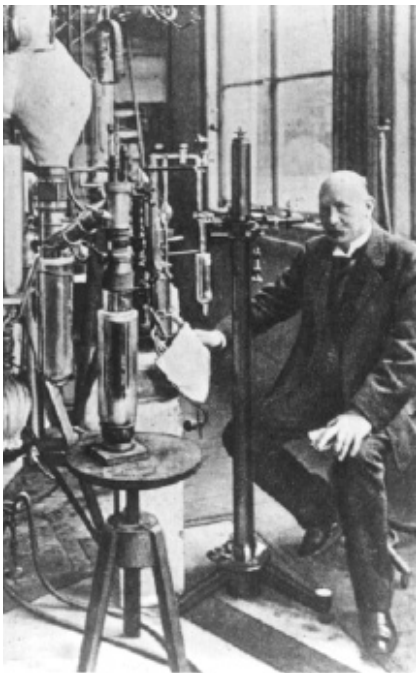
ผู้สนใจเทคนิค XPS สามารถหาข้อมูล เพิ่มเติมได้ที่ <http://www.slri.or.th> ■

#### เอกสารอ้างอิง

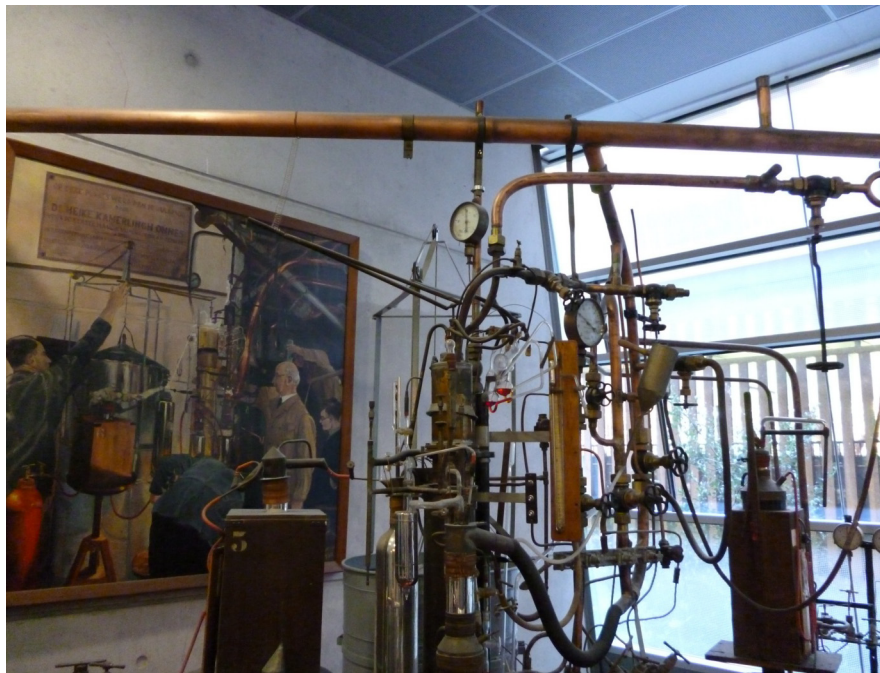
- (1) บันทึกอย่างเป็นทางการในเว็บไซต์ [http://www.nobelprize.org/nobel\\_prizes/physics/laureates/1921/](http://www.nobelprize.org/nobel_prizes/physics/laureates/1921/)
- (2) Morris Shamos, Great Experiments in Physics. Holt Reinhart and Winston (1959)
- (3) Basil Mahon, The Man Who Changed Everything – the Life of James Clerk Maxwell. Wiley (2003).
- (4) Stephan Hufner, Photoelectron Spectroscopy. Springer (2003).
- (5) A. Einstein, „über einen die Erzeugung und Verwandlung des Lichtes betreffenden heuristischen Gesichtspunkt“. Annalen der Physik 17, 132–148 (1905).

# จากฮีเลียมเหลวหยดแรก.....สู่ความก้าวหน้าทางวิทยาศาสตร์ (ตอนแรก)

นางสาวศุภวรรณ ศรีจันทร์ สถาบันวิจัยแสงซินโครตรอน(องค์การมหาชน)



รูปที่ 1 ศาสตราจารย์ไฮเค คาเมอร์ลิงท์-ออนเนส  
กับระบบผลิตฮีเลียมเหลวเครื่องแรกของโลก  
เมื่อปี ค.ศ. 1911



รูปที่ 2 ปัจจุบันอุปกรณ์หลักของระบบผลิตฮีเลียมเหลวในยุคเริ่มต้นของ คาเมอร์ลิงท์-ออนเนส  
ยังถูกเก็บรักษาไว้เป็นอย่างดีและจัดแสดง ณ ห้องปฏิบัติการฟิสิกส์  
มหาวิทยาลัยไลเดน ประเทศเนเธอร์แลนด์

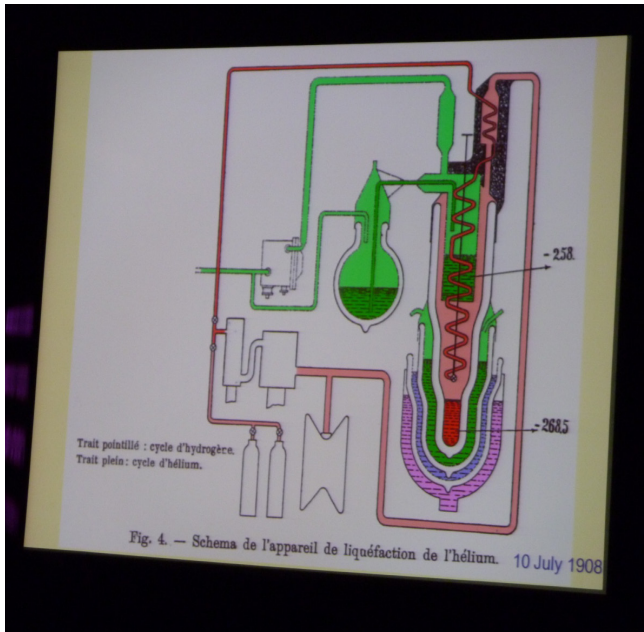
เมื่อร้อยกว่าปีมาแล้ว ในคืนวันที่ 10 กรกฎาคม ค.ศ.1908 ณ ห้องปฏิบัติการฟิสิกส์ มหาวิทยาลัยไลเดน ประเทศเนเธอร์แลนด์ ศาสตราจารย์ ไฮเค คาเมอร์ลิงท์-ออนเนส (Heike Kamerlingh-Onnes) กำลังจับตามองค่าอุณหภูมิที่ค่อยๆ ลดลงจนคงที่ที่ประมาณ 4 เคลวิน หรือ -268.5 องศาเซลเซียส ในเวลานั้น ห้องทดลองแห่งนี้เรียกได้ว่าเป็นสถานที่ที่หนาวเย็นที่สุดในโลก เนื่องจากก๊าซฮีเลียมถูกทำให้เป็นของเหลวได้เป็นครั้งแรกซึ่งเป็นก๊าซเหลวที่มีจุดเดือดต่ำที่สุด โดยก่อนหน้านี้ได้มีการทำไฮโดรเจนเหลว

ออกซิเจนเหลว ไนโตรเจนเหลวมาแล้ว สำหรับการผลิตฮีเลียมเหลวครั้งแรกนี้ แม้ว่าจะได้ปริมาณเพียงแค่นิดเดียว แต่ก็นำไปสู่การเริ่มต้นของวิทยาศาสตร์ฟิสิกส์ อุณหภูมิต่ำยิ่งยวดหรือ Cryogenics และการค้นพบสถานะตัวนำยวดยิ่ง หรือ Superconductivity ที่มีคุณสมบัติพิเศษในปัจจุบัน

ความสำเร็จในการผลิตฮีเลียมเหลวของ คาเมอร์ลิงท์-ออนเนส ต้องใช้เวลาในการเตรียมการทดลองถึง 7 ปี โดยพยายามแก้ไขปัญหาต่างๆ ที่เกิดขึ้นในระบบ ไม่ว่าจะเป็นการทำให้ก๊าซฮีเลียมบริสุทธิ์เพียง

พอ การควบคุมปริมาณการใช้ก๊าซฮีเลียม การป้องกันการรั่วไหลของระบบอัดและระบบส่งก๊าซฮีเลียม การปรับปรุงอุปกรณ์แลกเปลี่ยนความร้อนและภาชนะบรรจุก๊าซเหลว สิ่งสำคัญคือความเข้าใจคุณสมบัติและพฤติกรรมของของไหลที่อุณหภูมิต่ำ การผลิตฮีเลียมเหลวประสบความสำเร็จโดยการนำก๊าซฮีเลียม 7 ลิตร ที่ผ่านการลดอุณหภูมิลงด้วยไฮโดรเจนเหลวจนถึง 15 เคลวิน หรือ -258 องศาเซลเซียส และมีความดัน 100 บรรยากาศ มาปล่อยให้ผ่านรูพรุนออกสู่ภาชนะที่มีความดัน 1 บรรยากาศ การขยายตัวอย่างรวดเร็วทำให้



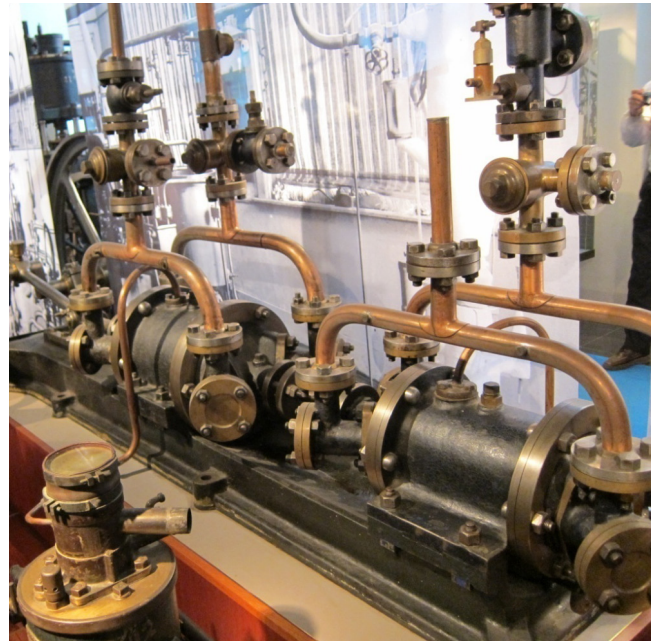


รูปที่ 3 ภาพร่างแสดงระบบผลิตฮีเลียมเหลวโดย คาเมอร์ลิงท์-ออนเนส (สีเขียวแสดงระบบทวนเวียนของไฮโดรเจนและสีแดงแสดงระบบทวนเวียนของฮีเลียม) จัดแสดงที่มหาวิทยาลัยไลเดน ประเทศเนเธอร์แลนด์

อุณหภูมิของก๊าซลดต่ำลง และเมื่อนำก๊าซฮีเลียมที่มีอุณหภูมิต่ำมาก มาผ่านรูพรุนซ้ำแล้วซ้ำอีกรวม 20 ครั้ง จึงได้ฮีเลียมเหลว ปริมาณ 60 มิลลิลิตร ที่อุณหภูมิ 4 เคลวิน

การผลิตฮีเลียมเหลวในห้องปฏิบัติการฟิสิกส์ของมหาวิทยาลัยไลเดน ในยุคแรกนั้น อุปกรณ์หลักได้แก่ เครื่องอัดก๊าซของ Cailletet ที่สร้างโดย Louis-Paul Cailletet ในปี ค.ศ. 1883 ซึ่งเป็นเครื่องอัดก๊าซแบบใหม่ที่มีประสิทธิภาพ แต่ประสบปัญหาการปนเปื้อนสารกลีเซอรินในก๊าซฮีเลียมซึ่งในที่สุดก็ถูกปรับปรุงให้สามารถอัดก๊าซฮีเลียมที่มีความบริสุทธิ์เพียงพอได้ และอุปกรณ์ที่เรียกว่า Dewar หรือภาชนะบรรจุก๊าซเหลวหุ้มสุญญากาศ ที่สร้างโดย James Dewar ในปี ค.ศ. 1898 ซึ่งการทดลองครั้งนี้ได้เปลี่ยนวัสดุที่ใช้มาเป็นแก้วเพื่อให้มองเห็นขั้นตอนเมื่อก๊าซฮีเลียมถูกทำให้เป็นของเหลว และก๊าซฮีเลียมที่ใช้ในครั้งแรกนั้นได้จากแร่โมนาไซต์ ซึ่งภายหลังในปี ค.ศ. 1919 ก๊าซฮีเลียมสามารถผลิตได้จากการแยกก๊าซธรรมชาติและปัจจุบันมีการผลิตมากที่สุดในประเทศสหรัฐอเมริกา

แสงสยามสารฉบับต่อไปจะนำท่านไปรู้จักกับระบบผลิตฮีเลียมเหลวแห่งเดียวของประเทศไทย และประโยชน์ด้านวิทยาศาสตร์ของฮีเลียมเหลว ■



รูปที่ 4 เครื่องอัดก๊าซ Cailletet Compressor ที่ใช้ในระบบอัดและส่งก๊าซฮีเลียม จัดแสดงที่มหาวิทยาลัยไลเดน ประเทศเนเธอร์แลนด์



รูปที่ 5 อุปกรณ์ Dewar ในระบบผลิตฮีเลียมเหลวของ คาเมอร์ลิงท์-ออนเนส จัดแสดงที่ มหาวิทยาลัยไลเดน ประเทศเนเธอร์แลนด์

#### เอกสารอ้างอิง

1. D. van Deft, Physics Today: Little cup of helium, big science! , American Institute of Physics, March 2008, p36-42.
2. ภาพประกอบเรื่องจากห้องปฏิบัติการฟิสิกส์ มหาวิทยาลัยไลเดน ประเทศเนเธอร์แลนด์ ถ่ายภาพโดย นางสาวศุภวรรณ ศรีจันทร์ เมื่อวันที่ 23 กันยายน พ.ศ. 2554

## ด้วยพระบารมีสมเด็จพระเทพรัตนราชสุดาฯ สยามบรมราชกุมารี 13 องค์กรใหญ่ของประเทศ จับมือลงนามความร่วมมือไทย-เชิร์น หวังร่วมวิจัยพัฒนาด้านฟิสิกส์อนุภาค และเทคโนโลยีสารสนเทศขั้นสูง



ด้วยพระมหากรุณาธิคุณของสมเด็จพระเทพรัตนราชสุดาฯ สยามบรมราชกุมารี ที่ทรงมีพระอัจฉริยภาพด้านวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี ด้วยทรงสนพระทัยและได้เสด็จพระราชดำเนินเยือนองค์กรเชิร์น ณ สมาพันธรัฐสวิส ถึง 4 ครั้ง ในครั้งที่ 3 เมื่อวันที่ 16 มีนาคม 2552 ได้มีการลงนามในเอกสารแสดงเจตจำนงที่จะมีความร่วมมือกัน (Expression of Interest : EOI) ระหว่างสถาบันวิจัยแสงซินโครตรอน (องค์การมหาชน) และเชิร์น โดยพระองค์ท่านทรงมีพระกรุณาธิคุณเสด็จประทับเป็นองค์ประธานหลักขีพยาน ในการลงนามครั้งนั้นด้วย จุดประสงค์ของการลงนามเพื่อแสวงหาความร่วมมือในการส่งนักศึกษาและครูไทยไปร่วมโครงการภาคฤดูร้อน รวมทั้งสนับสนุนให้นักฟิสิกส์จากประเทศไทยเข้าร่วมทำงานวิจัยในโครงการของเชิร์น

สืบเนื่องจากการลงนามในครั้งนี้ จึงได้เกิดความร่วมมือทางวิชาการและการวิจัยระหว่างหน่วยงานระดับชาติ 13 หน่วยงาน ประกอบด้วย 1. สำนักงานพัฒนาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งชาติ (สวทช.) 2.มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีสุรนารี (มทส.) 3.จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย (จุฬาฯ) 4.มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี



(มจร.) 5.มหาวิทยาลัยมหิดล (มม.) 6.ศูนย์ความเป็นเลิศด้านฟิสิกส์ สำนักงานคณะกรรมการการอุดมศึกษา (สพ.) 7.สถาบันส่งเสริมการสอนวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี (สสวท.) 8.สำนักงานกองทุนสนับสนุนการวิจัย (สกว.) 9.สถาบันวิจัยดาราศาสตร์แห่งชาติ (องค์การมหาชน) (สดร.) 10.สถาบันสารสนเทศทรัพยากรน้ำและการเกษตร (องค์การมหาชน) (สสนก.) 11.สถาบันเทคโนโลยีนิวเคลียร์แห่งชาติ (องค์การมหาชน) (สทน.) 12.สำนักงานพัฒนาการวิจัยการเกษตร (องค์การมหาชน) (สวก.) และ 13. สถาบันวิจัยแสงซินโครตรอน (องค์การมหาชน) (สซ.) จับมือลงนามในบันทึกข้อตกลงตาม "โครงการความร่วมมือไทยกับเชิร์น" เมื่อวันที่ 18 มกราคม 2555 ณ โรงแรม โกลเด้นท์ ทิวลิป ซอฟเฟอริน กรุงเทพมหานคร โดยหวังพัฒนากำลังคนด้านฟิสิกส์ที่ขาดแคลน เปิดโอกาสให้นักศึกษา นักวิจัยไทยได้ทำงานร่วมกับนักฟิสิกส์ที่มีชื่อเสียงระดับโลก รวมถึงการร่วมใช้เครื่องมือทางวิทยาศาสตร์ ระบบสื่อสารสนเทศเพื่อการวิเคราะห์ข้อมูล และการนำเทคโนโลยีด้านต่างๆ มาใช้ได้ในการศึกษาและวิทยาศาสตร์ของไทย ■

## การประชุม AOFSTR Council Meeting และ The 3<sup>rd</sup> Pre-AOFSTR Meeting



สถาบันวิจัยแสงซินโครตรอน ได้จัดการประชุม AOFSTR Council Meeting เมื่อวันที่ 11 มกราคม 2555 ณ โรงแรม โนวเทล สุวรรณภูมิ แอร์พอร์ต จ.สมุทรปราการ เพื่อเป็นการร่วมหารือระหว่างผู้บริหารของสถาบันฯ กับคณะกรรมการบริหารของ Asia-Oceania Forum on Synchrotron Radiation Research (AOFSTR) ในการเตรียมการจัดประชุมวิชาการ The 6<sup>th</sup> Asia-Oceania Forum on Synchrotron Radiation Research ซึ่งได้มีการเลื่อนการจัดประชุมจากเดือนตุลาคม 2554 มาเป็นเดือนสิงหาคม 2555 เนื่องจากสถานการณ์น้ำท่วม ■



## ประกาศรายชื่อผู้แทนประเทศไทย

### เข้าร่วมโครงการนักศึกษาและครูสอนฟิสิกส์ ภาคฤดูร้อน “เชิร์น” ประจำปี 2555



(ภาพจากซ้าย) นางสาวชุลณี พาหุรัตน์ โรงเรียนสาธิตแห่งมหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ กรุงเทพมหานคร นายสุรศักดิ์ ศรีสูงศักดิ์ โรงเรียนน้ำโสมพิทยาคม จ.อุดรธานี นายวเดโช ชาญขุนทด มหาวิทยาลัยขอนแก่น และ นายรัฐกร แก้วอ่วม มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

โครงการคัดเลือกนักศึกษาและครูสอนฟิสิกส์ เพื่อเข้าร่วมโปรแกรมภาคฤดูร้อนเชิร์น เป็นโครงการตามแนวพระราชดำริสมเด็จพระเทพรัตนราชสุดาฯ สยามบรมราชกุมารี ที่ทรงคัดเลือกนักศึกษา

ระดับปริญญาตรีหรือปริญญาโทที่ศึกษาในสาขาวิชาฟิสิกส์ เพื่อไปเข้าร่วมโครงการ CERN Summer Student Programme และคัดเลือกครูสอนฟิสิกส์ระดับมัธยมศึกษาตอนปลายไปเข้าร่วมโครงการ Physics High School Teachers Programme ณ เชิร์น ในช่วงภาคฤดูร้อน นับเป็นการเปิดโอกาสให้นักศึกษาและครูสอนฟิสิกส์ที่เข้าร่วมโครงการได้พัฒนาความรู้ความสามารถ รวมถึงการสร้างความสัมพันธ์กับเพื่อนนักศึกษาและครูจากประเทศต่าง ๆ ทั่วโลกที่เข้าร่วมโครงการ โครงการนี้เกิดขึ้นครั้งแรกเมื่อปี พ.ศ. 2553 ถึงปัจจุบันได้มีการคัดเลือกและส่งนักศึกษาและครูสอนฟิสิกส์ เข้าร่วมกิจกรรมภาคฤดูร้อนเชิร์นเป็นรุ่นที่ 3 ซึ่งผู้แทนที่ได้รับการคัดเลือกในปี พ.ศ. 2555 นี้ ประกอบด้วย โครงการนักศึกษา ภาคฤดูร้อนเชิร์น จำนวน 2 คน คือนายวเดโช ชาญขุนทด มหาวิทยาลัยขอนแก่น และ นายรัฐกร แก้วอ่วม มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ โครงการครูฟิสิกส์ ภาคฤดูร้อนเชิร์น จำนวน 2 คน คือนางสาวชุลณี พาหุรัตน์ โรงเรียนสาธิตแห่งมหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ กรุงเทพมหานคร นายสุรศักดิ์ ศรีสูงศักดิ์ โรงเรียนน้ำโสมพิทยาคม จ.อุดรธานี ซึ่งจะเดินทางไปทำกิจกรรม ณ เชิร์น สมาพันธรัฐสวิส เดือน กรกฎาคม 2555 ที่จะถึงนี้ ■

## สช. จัดประชุมคณะทำงาน ASEAN Synchrotron เตรียมพร้อมเข้าสู่ประชาคมอาเซียน



สถาบันวิจัยแสงซินโครตรอน (องค์การมหาชน) จัดการประชุม Ad-hoc Working Group on Synchrotron Technology in ASEAN (ASEAN Synchrotron) เมื่อวันที่ 20-21 กุมภาพันธ์ 2555 มีผู้แทนด้านวิทยาศาสตร์เทคโนโลยีเข้าร่วมประชุมจำนวน 5 ประเทศประกอบด้วย ประเทศมาเลเซีย สิงคโปร์ กัมพูชา เวียดนาม และไทย เดินทางเข้าเยี่ยมชมศักยภาพของเครื่องกำเนิดแสงสยามและความพร้อมในการให้บริการแสงซินโครตรอน ณ ห้องปฏิบัติการแสงสยาม จังหวัดนครราชสีมา และประชุมสรุปผล ณ โรงแรมโนโวเทล สุวรรณภูมิ กรุงเทพมหานคร

การจัดประชุมครั้งนี้ มีวัตถุประสงค์เพื่อร่วมกันพิจารณากรอบแนวทางการส่งเสริมให้นักวิจัยและวิชาการจากประเทศในภูมิภาคอาเซียน ได้เข้ามาร่วมใช้ประโยชน์จากแสงซินโครตรอนเพื่อการวิจัยและพัฒนาทางด้านวิทยาศาสตร์เทคโนโลยีมากยิ่งขึ้น และเพื่อส่งเสริมให้ห้องปฏิบัติการแสงสยาม เป็นห้องปฏิบัติการกลางด้านเทคโนโลยีแสงซินโครตรอนที่ใหญ่ที่สุดของภูมิภาคนี้ ซึ่งผลจากการประชุมครั้งนี้จะได้นำเสนอต่อที่ประชุมคณะกรรมการอาเซียนว่าด้วยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีต่อไป ■



### 6<sup>th</sup> Asia-Oceania Forum for Synchrotron Radiation Research And 4<sup>th</sup> SLRI Annual User Meeting

**August 8-12, 2012**

Imperial Queen's Park, Bangkok, Thailand

#### International Advisory Committee

Osamu Shimomura (KEK, Japan)  
Keng Liang (NCTU, Taiwan)  
Herbert Moser (KIT, Germany)  
Josef Hormes (CLS, Canada)  
Paul Dumas (SOLEIL, France)  
Pairash Thajchayapong (NSTDA, Thailand)  
Prasart Suebka (SUT, Thailand)  
Thiraphat Vilaithong (ThEP, Thailand)  
Jisnusun Svasti (MU, Thailand)

#### Organizing Committee

##### **Chair:**

Prayoon Songsiriritthigul (SLRI, Thailand)

##### **Secretary:**

Supagorn Rugmai (SLRI, Thailand)

##### **Members:**

Moonhor Ree (PAL, Korea)  
Masaki Takata (RIKEN/SPRING-8, Japan)  
Richard Garrett (ANSTO, Australia)  
Masaharu Oshima (Univ. of Tokyo, Japan)  
Shih-Lin Chang (NSRRC, Taiwan)  
Keith Nugent (AS, Australia)  
Hongjie Xu (SSRF, China)  
P.D. Gupta (RRCAT, India)  
Mark Breese (SSLS, Singapore)  
Richard Haverkamp (Massey Univ., New Zealand)  
Swee Ping Chia (Univ. of Malaya, Malaysia)  
Tran Duc Thiep (VAST, Vietnam)  
Sukit Limpijumngong (SUT, Thailand)

#### Local Organizing Committee

##### **Chair:**

Supagorn Rugmai (SLRI, Thailand)

##### **Secretary:**

Sirinart Srichan (SLRI, Thailand)

##### **Members:**

Prapong Klysubun (SLRI, Thailand)  
Rattikorn Yamnirun (SUT, Thailand)  
Worawat Meevasana (SUT, Thailand)  
Nichada Jearanaikul (SLRI, Thailand)  
Waraporn Tantanuch (SLRI, Thailand)  
Wutthikrai Bussayaporn (SLRI, Thailand)  
Chanapa Kongmak (SLRI, Thailand)  
Pae Chirawatkul (SLRI, Thailand)  
Umaratchani Keawbutta (SLRI, Thailand)  
Sasipan Traitan (SLRI, Thailand)  
Sommai Champucha (SLRI, Thailand)

#### Program Committee

##### **Chair:**

Sukit Limpijumngong (SUT, Thailand)

##### **Secretary:**

Nuanwan Sanguansak (SLRI, Thailand)

##### **Members:**

Masaki Takata (RIKEN/SPRING-8, Japan)  
Hitoshi Tanaka (SPRING-8, Japan)  
Masaharu Nomura (KEK, Japan)  
Sang Hoon Nam (PAL, Korea)  
Kyung-Jin Kim (PAL, Korea)  
Hyun Hoon Song (Hannam Univ., Korea)  
Zhentang Zhao (SINAP, China)  
Jianhua He (SSRF, China)  
Ziyu Wu (IHEP, China)  
Andrew Peele (AS, Australia)  
Bruce Ravel (NIST, USA)  
Ben Ruck (Victoria Univ. of Wellington, New Zealand)  
Milan K. Sanyal (SINP, India)  
S. K. Deb (RRCAT, India)  
Di Jing Huang (NSSRC, Taiwan)  
Sirirung Songsivilai (NANOTEC, Thailand)  
Wantana Klysubun (SLRI, Thailand)  
Saroj Rujirawat (SUT, Thailand)  
Vittaya Amornkitbumrung (KKU, Thailand)  
Atterra Worayingyong (KU, Thailand)  
Brendan Kennedy (Univ. of Sydney, Australia)  
Soichi Wakatsuki (KEK, Japan)

#### Topics

- ▶ Applications of synchrotron radiation
- ▶ SR facility reports
- ▶ Status of new synchrotron light sources and XFEL
- ▶ Advances in SR instrumentation and measurement techniques

#### Important Dates

- ▶ Abstract submission deadline: 31 May 2012
- ▶ Early Registration deadline: 15 June 2012
- ▶ Hotel reservation deadline: 15 June 2012
- ▶ AOFSRR 2012: 8-12 August 2012

Conference web : <http://www.slri.or.th/AOFSRR2012>

